REC'D 0 1 JUL 2004

PCT

WIPO

日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

11. 6. 2004

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2003年 6月13日

出願番号 Application Number:

特願2003-170094

[ST. 10/C]:

[JP2003-170094]

出 願 人
Applicant(s):

第一サントリーファーマ株式会社

株式会社第一サントリー生物医学研究所

PRIORITY DOCUMENT

SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2004年 6月 7日

今井康



【書類名】

特許願

【整理番号】

DSP388

【あて先】

特許庁長官殿

【発明者】

【住所又は居所】

大阪府三島郡島本町若山台一丁目1番1号 株式会社第

一サントリー生物医学研究所内

【氏名】

井上 英和

【発明者】

【住所又は居所】

大阪府三島郡島本町若山台一丁目1番1号 株式会社第

一サントリー生物医学研究所内

【氏名】

村藤 秀宣

【発明者】

【住所又は居所】 大阪府三島郡島本町若山台一丁目1番1号 株式会社第

一サントリー生物医学研究所内

【氏名】

林 靖浩

【特許出願人】

【識別番号】

503062312

【氏名又は名称】

第一サントリーファーマ株式会社

【特許出願人】

【識別番号】

500422182

【氏名又は名称】

株式会社第一サントリー生物医学研究所

【代理人】

【識別番号】

100083301

【弁理士】

【氏名又は名称】

草間 攻

【手数料の表示】

【予納台帳番号】

053958

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

要約書 1

【包括委任状番号】 0307917

【包括委任状番号】 0307940

【プルーフの要否】

要

【書類名】

明細書

【発明の名称】

PDE7阻害作用を有するピリジニルピラゾロピリミジノ

ン誘導体

【特許請求の範囲】

【請求項1】 一般式(IA)または(IB):

【化1】

(式中、

)

 $R^{\,1}$ は、置換されていてもよい $C_{\,3}\sim 8$ のシクロアルキル基または、tert-ブチル基を示し、

R 2 は、水素原子または $C_{1\sim3}$ のアルキル基を示し、

 R^3 は、基: $-NR^5N^6$ 、 $-C(=O)R^7$ または $-S(O)_{0\sim 2}R^8$ を示し

R 4 は水素原子または必要に応じて 1 つ以上のフッ素で置換された 1 2 3 0 アルコキシ基を示し、

 R^{5} および R^{6} は、同一または異なって、水素原子、置換されていてもよい $C^{1}\sim 6$ のアルキル基、置換されていてもよいアシル基、置換されていてもよいヘテロシクロアルキル基、またはそれらが結合している窒素原子と一緒になって置換されていてもよいヘテロシクロアルキル環を形成し、

 R^{7} は、基: $-OR^{9}$ または $-NR^{5}N^{6}$ を示し、

 R^{8} は、水素原子、ハロゲン原子、基: $-NR^{5}R^{6}$ 、置換されていてもよい $C_{1\sim6}$ のアルキル基、または置換されていてもよいアリール基を示し、

 R^{9} は、水素原子または置換されていてもよい $C_{1\sim6}$ のアルキル基を示す。

で表されるピリジニルピラゾロピリミジノン誘導体、その薬理学的許容される塩またはその溶媒和物。

【請求項2】 一般式(IA)で表される請求項1に記載の化合物。

【請求項3】 一般式(1B)で表される請求項1に記載の化合物。

【請求項4】 R^1 がシクロヘキシル基またはシクロヘプチル基である請求項1、2または3に記載の化合物。

【請求項 5 】 R 2 がメチル基である請求項 1 ないし 4 のいずれかに記載の化合物。

【請求項6】 R^4 がメトキシ基またはエトキシ基である請求項1ないし5のいずれかに記載の化合物。

【請求項7】 R^3 が基: $-NR^5R^6$ である請求項1ないし6のいずれかに記載の化合物。

【請求項8】 請求項1ないし7のいずれかに記載の化合物、その薬理学的 に許容される塩、またはその溶媒和物を有効成分として含有する医薬組成物。

【請求項9】 請求項1ないし7のいずれかに記載の化合物、その薬理学的 に許容される塩、またはその溶媒和物を有効成分として含有するPDF7阻害剤 。

【発明の詳細な説明】

【発明の属する技術分野】

[0001]

本発明は、選択的なPDE7(VII型ホスホジエステラーゼ)阻害作用を有するピリジニルピラゾロピリミジノン誘導体に関する。これらの化合物は、アレルギー疾患や炎症・免疫疾患を含む様々な治療分野の疾患に対して、有効な化合物である。

[0002]

【従来の技術】

細胞内セカンドメッセンジャーである c AMPもしくは c GMPは、ホスホジエステラーゼ(PDE1~11)によって分解され、不活化される。このうちのPDE7は、選択的に c AMPを分解するものであり、同じく c AMPを分解す

るPDE4の選択的阻害剤であるロリプラムによって阻害されない酵素として、 特徴付けられている。

[0003]

PDE7は、T細胞の活性化に重要な役割を果たしていることが示唆されてお り (Beavoら; Science, 283 (1999) 848)、また、T細胞の活性化が様々なアレ ルギー疾患や炎症・免疫疾患、例えば、気管支喘息、慢性気管支炎、慢性閉塞性 肺疾患、アレルギー性鼻炎、乾癬、アトピー性皮膚炎、結膜炎、変形性関節症、 慢性関節リウマチ、多発性硬化症、全身性エリテマトーデス、炎症性腸炎、肝炎 、膵炎、脳脊髄炎、敗血症、クローン病、移植における拒絶反応、GVH病、血 管形成術後の再狭窄などに対する疾患における病態の増悪化に関与していること が知られている (J. Allergy Clin. Immunol., 2000 Nov; 106(5 Suppl):S221-6 ; Am. J. Respir. Crit. Care Med., 1996 Feb; 153(2): 629-32; Am. J. Respir . Crit. Care Med., 1999 Nov; 160(5 Pt 2):S33-7; Clin. Exp. Allergy, 2000 Feb; 30(2):242-54; Hosp. Med., 1998 Jul; 59(7):530-3; Int. Arch. Allerg y Immunol., 1998 Mar; 115(3): 179-90; J. Immunol., 1991 Feb 15; 146(4):1 169-74; Osteoarthritis Cartilage, 1999 Jul; 7(4):401-2; Rheum. Dis. Clin . North Am., 2001 May; 27(2):317-34; J. Autoimmun., 2001 May; 16(3):187-92; Curr. Rheumatol. Rep., 2000 Feb; 2(1):24-31; Trends Immunol., 2001 J an; 22(1):21-6: Curr. Opin. Immunol., 2000 Aug; 12(4):403-8; Diabetes Ca re, 2001 Sep; 24(9):1661-7; J. Neuroimmunol., 2000 Nov 1; 111(1-2):224-8 ; Curr. Opin. Immunol., 1997 Dec; 9(6):793-9; JAMA, 1999 Sep 15; 282(11) :1076-82; Semin. Cancer Biol., 1996 Apr; 7(2):57-64; J. Interferon Cytok ine Res., 2001 Apr; 21(4):219-21)。したがって、PDE7阻害活性を有する 化合物は、T細胞が関与する様々なアレルギー疾患や炎症・免疫疾患に対して有 用であると考えられる。

[0004]

これまでにPDE7を選択的に阻害する化合物として、イミダゾピリジン誘導体(特許文献1)、ジヒドロプリン誘導体(特許文献2)、ピロール誘導体(特許文献3)、ベンゾチオピラノイミダゾロン誘導体(特許文献4)、複素環化合

物(特許文献 5、特許文献 6)、キナゾリンおよびピリドピリミジン誘導体(特許文献 7)、スピロ三環系誘導体(特許文献 8)、チアゾールおよびオキサヂアゾール誘導体(特許文献 9)、スルホンアミド誘導体(特許文献 1 0)、ヘテロビアリルスルホンアミド誘導体(特許文献 1 1)、ジヒドロイソキノリン誘導体(特許文献 1 2)、グアニン誘導体(非特許文献 1)、ベンゾチアジアジン、ベンゾチエノチアジアジン誘導体(非特許文献 2、3)等が提供されているが、当該酵素の阻害作用を主薬効メカニズムとする治療薬は開発されていない。

[0005]

一方、ピラゾロピリミジノン骨格を有する化合物(特許文献13~18)が、cGMP特異的PDE阻害剤として知られているが、PDE7阻害活性については何ら示唆されていない。

[0006]

【特許文献1】

特許国際公報WO 01/34601号公報

【特許文献2】

特許国際公報WO 00/68203号公報

【特許文献3】

特許国際公開WO 01/32618号公報

【特許文献4】

ドイツ特許第19950647号

【特許文献5】

特許国際公開WO 02/88080号公報

【特許文献6】

特許国際公開WO 02/87513号公報

【特許文献7】

特許国際公開WO 02/102315号公報

【特許文献8】

特許国際公開WO 02/74754号公報

【特許文献9】

特許国際公開WO 02/28847号公報

【特許文献10】

特許国際公開WO 01/98274号公報

[0007]

【特許文献11】

特許国際公開WO 01/74786号公報

【特許文献12】

特許国際公開WO 02/40450号公報

【特許文献13】

ヨーロッパ特許出願第EP463756号

【特許文献14】

ヨーロッパ特許出願第EP526004号

【特許文献15】

ヨーロッパ特許出願第EP349239号

【特許文献16】

ヨーロッパ特許出願第EP636626号

【特許文献17】

ヨーロッパ特許出願第EP995751号

【特許文献18】

特開平8-25384号公報

【非特許文献1】

Bioorg. Med. Chem. Lett., 11 (2001) 1081

【非特許文献2】

J. Med. Chem., 43 (2000) 683

【非特許文献3】

Eur. J. Med. Chem., 36 (2001) 333

[0008]

【発明が解決しようとする課題】

本発明は、PDE 7 阻害活性を有する新たな化合物、および当該化合物を有効

成分とするPDE7阻害剤を提供することを目的とする。

本発明により提供される化合物は、PDE7を選択的に阻害することにより、 細胞内cAMPレベルが高まり、さらにはT細胞の活性化を阻害することによっ て、様々なアレルギー疾患、炎症・免疫疾患に対して有用な化合物である。

[0009]

具体的には、気管支喘息、慢性気管支炎、慢性閉塞性肺疾患、アレルギー性鼻炎、乾癬、アトピー性皮膚炎、結膜炎、変形性関節症、慢性関節リウマチ、多発性硬化症、全身性エリテマトーデス、炎症性腸炎、肝炎、膵炎、脳脊髄炎、敗血症、クローン病、移植における拒絶反応、GVH病、血管形成術後の再狭窄などに対する疾患の予防または治療剤として有用である。

[0010]

【課題を解決するための手段】

本発明者らは、優れたPDE 7 阻害作用を有する化合物を開発するべく、鋭意研究を進めた結果、後記する一般式(IA)または(IB)で示されるピリジニルピラゾロピリミジノン骨格を有する化合物に、強力なPDE 7 阻害作用および優れたPDE 7 阻害選択性が存在することを新たに見出し、本発明を完成させるに至った。

[0011]

すなわち、本発明に従えば、下記一般式 (IA) または (IB):

[0012]

【化2】

$$\mathbb{R}^2$$
 \mathbb{R}^3
 \mathbb

(式中、

 R^{1} は、置換されていてもよい $C_{3} \sim 8$ のシクロアルキル基または、tert-ブ

チル基を示し、

 R^2 は、水素原子または $C_{1\sim3}$ のアルキル基を示し、

 R^3 は、基: $-NR^5N^6$ 、 $-C(=O)R^7$ または $-S(O)_{0\sim2}R^8$ を示し

R 4 は水素原子または必要に応じて 1 つ以上のフッ素で置換された 1 2 3 0 アルコキシ基を示し、

 R^5 および R^6 は、同一または異なって、水素原子、置換されていてもよい C^1 ~ 6^0 アルキル基、置換されていてもよいアシル基、置換されていてもよいヘテロシクロアルキル基、またはそれらが結合している窒素原子と一緒になって置換されていてもよいヘテロシクロアルキル環を形成し、

 R^{7} は、基: $-OR^{9}$ または $-NR^{5}N^{6}$ を示し、

 R^{8} は、水素原子、ハロゲン原子、基: $-NR^{5}R^{6}$ 、置換されていてもよい $C_{1\sim6}$ のアルキル基、または置換されていてもよいアリール基を示し、

R 9 は、水素原子または置換されていてもよいC $_{1\sim6}$ のアルキル基を示す。)

で表されるピリジニルピラゾロピリミジノン誘導体、その薬理学的に許容される 塩またはその溶媒和物を提供する。

[0014]

また本発明は、上記で提供されたピリジニルピラゾロピリミジノン誘導体、その薬理学的許容される塩またはその溶媒和物を有効成分として含有するPDE7 阻害剤を提供するものでもある。

[0015]

【発明の実施の形態】

以下に本発明を詳細に説明していく。

本明細書において、「 $C_{1\sim3}$ のアルキル基」とは炭素数1から3までの直鎖または分枝状のアルキル基であり、具体例としては、メチル、エチル、プロピル基などをあげることができ、「 $C_{1\sim6}$ のアルキル基」とは、炭素数1から6 個までの直鎖または分岐状のアルキル基であり、具体例としては、メチル、エチル、プロピル、及び、ブチル、ペンチル、ヘキシル基などをあげることができる。

また、「C3~8のシクロアルキル基」とは、炭素数3~8のシクロアルキル基であり、具体例としては、シクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロヘプチル、シクロオクチル基などをあげることができる。「ヘテロシクロアルキル基」とは、酸素原子、窒素原子あるいは硫黄原子からなるヘテロ原子を1個ないし4個含有する3ないし7員環であり、具体例としては、ピロリジニル、ピペリジニル、ピペラジニル、ホモピペラジニル、テトラヒドロフリル、テトラヒドロピラニル、モルホニル、アゼチジニル基などをあげることができる。

[0016]

「 $C_{1}\sim 3$ のアルコキシ基」とは、炭素数 $1\sim 3$ のアルコキシ基であり、具体例としては、メトキシ、エトキシ、プロポキシ基をあげることができる。

また、「アシル基」とは、炭素数が1ないし8個であるアシル基であり、具体例としては、ホルミル、アセチル、プロピオニル、ブタノイル、ペンタノイル、ベンゾイル、トルオイル基などをあげることができ、「ハロゲン原子」とは、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素原子である。

また、「アリール基」とは、炭素数が6ないし12個からなるフェニル、ナフチル、ビフェニル基などをあげることができ、「ヘテロアリール基」とは、炭素数が2ないし8個であり、酸素原子、窒素原子あるいは硫黄原子からなるヘテロ原子を1個ないし4個含有する5ないし7員環からなる単環もしくはそれらの同一または異なる2以上の単環が融合した多環式のヘテロアリール基、例えばピロール、フリル、チエニル、イミダゾリル、チアゾリル、ピラジル、インドリル、キノリル、イソキノリル、テトラゾリル、ピリジニル、ピラゾリル、ピリダジニル、ピリミジニル基などをあげることができる。

[0017]

本発明において、「置換されていてもよい $C_{1\sim6}$ のアルキル基」の好ましい置換基の例としては、水酸基、ハロゲン原子などをあげることができ、「置換されていてもよいアシル基」の好ましい置換基の例としては、ハロゲン原子、ニトロ基をあげることができ、「置換されていてもよいアリール基」の好ましい置換基の例としては、 $C_{1\sim3}$ のアルキル基、ハロゲン原子、アミノ基、アシル基、

アミド基、水酸基、アシルアミノ基、カルボキシル基、スルホニル基などをあげることができ、「置換されていてもよい $C_3 \sim 8$ のシクロアルキル基」の好ましい置換基の例としては、 $C_1 \sim 3$ のアルキル基、水酸基、オキソ基などをあげることができ、「置換されていてもよいヘテロシクロアルキル基」の好ましい置換基の例としては、アミノ基、アルキルアミノ基、アシルアミノ基、水酸基、オキソ基、エチレンジオキシ基、メチル基、エチル基、ヒドロキシエチル基などをあげることができる。

[0018]

本発明が提供する一般式(IA)および(IB)の化合物において、好ましい化合物の群は、 R^1 がシクロヘキシル基またはシクロヘプチル基であり、 R^2 がメチル基であり、 R^3 が基: $-NR^5R^6$ または $-S(O)_0\sim 2R^8$ であり、 R^4 がメトキシ基またはエトキシ基である化合物である。

[0019]

なお、一般式(IA)および(IB)の化合物は、互変異性体の形で存在してもよく、個々の互変異性体および、個々の互変異性体の混合物として存在してもよい。さらに、一般式(IA)および(IB)の化合物の放射能標識した誘導体も、また本発明に含まれる。

[0020]

また、本発明が提供する化合物は、1個ないし複数個の不斉炭素原子を有するものも含み、これに基づく(R)体、(S)体の光学異性体、ラセミ体、ジアステレオマーなどが存在する。また、置換基の種類によっては二重結合を有するので、(Z)体、(E)体などの幾何異性体も存在する。したがって、本発明が提供する化合物中には、これらの異性体の分離されたもの、あるいは異性体の混合物であっても、いずれの場合をも包含するものである。

[0021]

本発明が提供する化合物は、各種の酸により塩を形成することができるものがある。かかる塩としては、塩酸、臭化水素酸、ヨウ化水素酸、硫酸、硝酸、リン酸などの鉱酸や、ギ酸、酢酸、プロピオン酸、シュウ酸、マロン酸、コハク酸、フマル酸、マレイン酸、乳酸、リンゴ酸、クエン酸、酒石酸、安息香酸、ピクリ

ン酸、メタンスルホン酸、トルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、トリクロロ酢酸、トリフルオロ酢酸、アスパラギン酸、グルタミン酸などの有機酸との酸付加塩をあげることができる。

[0022]

また、本発明が提供する化合物は、さらに、金属、特にアルカリ金属、アルカリ土類金属と共に医療用として許容しうる金属塩を形成することができる。そのような塩の例としては、ナトリウム塩、カリウム塩、カルシウム塩などをあげることができる。さらに、本発明の化合物は、水和物、エタノール、イソプロパノールなどの溶媒和物や、結晶多形の物質も含むことができる。

[0023]

本発明が提供する一般式(IA)または(IB)で示されるピリジニルピラゾロピリミジノン誘導体のなかで、特に好ましい具体例としては、以下のものを例示することができる。

[0024]

 $1-\sqrt[3]{2}$ $1-\sqrt$

3-シクロへキシルー6-(2-メトキシー6-[(4-メチルフェニル) スルファニル] -3-ピリジニル) -1-メチルー1, 5-ジヒドロー4 H-ピラ ゾロ [3, 4-d] ピリミジンー4-オン:

3-シクロヘキシルー6-(2-メトキシ-6-[(4-メチルフェニル) スルホニル] <math>-3-ピリジニル) -1-メチルー1, 5-ジヒドロー4 H-ピラゾロ [3, 4-d] ピリミジン-4-オン;

1-シクロへキシルー5-[2-メトキシー6-(4-メチルー1ーピペラジニル) -3-ピリジニル] -3-メチルー1, 6-ジヒドロー7H-ピラゾロ [4,3-d] ピリミジンー7ーオン;

1-シクロへキシルー5-[2-メトキシー6-(4ーモルフォリニル)-3ーピリジニル]-3-メチルー1, 6-ジヒドロ-7H-ピラゾロ[4,3-d]ピリミジンー7-オン;

 $1- \flat \rho \Box \wedge + \flat \nu - 5 - [2- \mathsf{x} \wedge + \flat - 6 - (4- \mathsf{x} + \nu - 1, 4- \flat r)$ ゼパンー $1- \mathsf{x} \wedge \nu - 1 - \mathsf{x} \wedge \nu - 1$ $- \mathsf{x} \wedge \nu - 1 - \mathsf{x} \wedge \nu - 1$ $- \mathsf{x} \wedge \nu - 1 - \mathsf{x} \wedge \nu - 1$ $- \mathsf{x} \wedge \nu - 1 - \mathsf{x} \wedge \nu - 1$ $- \mathsf{x} \wedge \nu - 1 - \mathsf{x} \wedge \nu - 1$ $- \mathsf{x} \wedge \nu - 1 - \mathsf{x} \wedge \nu - 1$ $- \mathsf{x} \wedge \nu - 1 - \mathsf{x} \wedge \nu - 1$

1-シクロへキシルー5-[6-(1,4-ジオキサー8-アザスピロ[4.5] デカー8-イル) -2-メトキシー3-ピリジニル] -3-メチルー1,6-ジヒドロー7H-ピラゾロ[4,3-d] ピリミジンー7-オン;

1-シクロへキシルー5-[2-メトキシー6-(4-オキソー1-ピペリジニル) -3-ピリジニル] -3-メチルー1, 6-ジヒドロー7H-ピラゾロ [4,3-d] ピリミジンー7ーオン;

1-シクロヘキシルー5-[6-(4-ヒドロキシー1-ピペリジニル)-2-メトキシー3-ピリジニル]-3-メチルー1,6-ジヒドロー7 H-ピラゾロ[4,3-d]ピリミジンー7-オン;

[0025]

1-シクロへキシルー5- $\{2-$ メトキシー6- [4- (メチルアミノ)-1 -ピペリジニル]-3-ピリジニル $\}-3-$ メチルー1, 6-ジヒドロー7 H-ピラゾロ[4,3-d]ピリミジンー7-オン:

 $1-\sqrt{2}$ $1-\sqrt{2}$

6-[6-(4-r)]-1-ピペリジニル)-2-メトキシー3-ピリジニル]-1-シクロヘキシルー3-メチルー1, <math>6-ジヒドロー7H-ピラゾロ [4, 3-d] ピリミジンー7-オン;

 $N-\{1-[5-(1-シクロヘキシル-3-メチル-7-オキソー6, 7-ジヒドロ-1H-ピラゾロ [4, 3-d] ピリミジン-5-y 1) -6-メトキシ-2-ピリジニル] -4-ピペリジニル アセタミド;$

1-シクロヘキシル-5-(2-メトキシー3-ピリジニル)-3-メチルー

- 1, 6-ジヒドロー7H-ピラゾロ[4, 3-d] ピリミジンー7ーオン;
 - 3-シクロヘキシルー<math>6-[6-(1, 4-ジオキサー8-アザスピロ [4.
- 5] デカー8ーイル) ー2ーメトキシー3ーピリジニル] ー1ーメチルー1, 5 ージヒドロー4 Hーピラゾロ [4, 3ーd] ピリミジンー4ーオン;
- 3-シクロへキシルー6-[2-メトキシー6-(4-オキソー1-ピペリジニル) -3-ピリジニル] -1-メチルー1, <math>5-ジヒドロー4 H-ピラゾロ [4, 3-d] ピリミジン-4-オン;
- $3-\sqrt{2}$ $-\sqrt{2}$ $-\sqrt$
- 3-シクロへキシルー6-(2-メトキシー6-[4-(メチルアミノ)-1-ピペリジニル]-3-ピリジニル)-1-メチルー1, <math>5-ジヒドロー4 H-ピラゾロ [4, 3-d] ピリミジンー4-オン;
- $3-シクロへキシルー6- \{6- [4- (ジメチルアミノ) -1-ピペリジジル] -2-メトキシー<math>3-$ ピリジニル $\} -1-$ メチルー1, 5-ジヒドロー4 H -ピラゾロ [4, 3-d] ピリミジン-4-オン;

[0026]

- 6-[6-(4-アミノー1-ピペリジニル) -2-メトキシー3-ピリジニル] -3-シクロヘキシルー<math>1-メチル-1, 5-ジヒドロ-4H-ピラゾロ[4,3-d] ピリミジン-4-オン;
- $N-\{1-[5-(3-シクロヘキシル-1-メチル-4-オキソー4, 5-ジヒドロ-1H-ピラゾロ [4, 3-d] ピリミジン-6-イル) -6-メトキシ-2-ピリジニル] -4-ピペリジニル アセタミド;$
- 1-シクロへキシルー5-(2-メトキシー3-ピリジニル)-3-メチルー1,6-ジヒドロー7H-ピラゾロ [4,3-d] ピリミジンー7ーオン;
- $3-\sqrt[3]{2}$ $3-\sqrt[3]{2}$ $3-\sqrt[3]{2}$ $3-\sqrt[3]{2}$ $1-\sqrt[3]{2}$ $1-\sqrt$
 - 3-シクロヘキシルー6-[2-メトキシー6-(4-モルフォリニル)-3

ーピリジニル] -1ーメチルー1, 5ージヒドロー4 Hーピラゾロ [3, 4-d] ピリミジンー4ーオン;

 $3-\sqrt{2}$ $3-\sqrt{2}$

3-シクロヘキシルー6-[6-(1,4-ジオキサー8-アザスピロ[4.5] デカー8ーイル) <math>-2-メトキシー3-ピリジニル] -1-メチルー1,5ージヒドロー4 H-ピラゾロ[3,4-d] ピリミジンー4-オン;

 $3-\sqrt[3]{2}$ $3-\sqrt[3]{2}$ $3-\sqrt[3]{2}$ $3-\sqrt[3]{2}$ $1-\sqrt[3]{2}$ $1-\sqrt$

3-シクロヘキシルー6-[6-(4-ヒドロキシー1-ピペリジニル)-2-メトキシー3-ピリジニル]-1-メチルー1,5-ジヒドロー4 H-ピラゾロ[3,4-d] ピリミジン-4-オン;

[0027]

3-シクロヘキシルー $6-\{2-$ メトキシー $6-\{4-($ メチルアミノ)-1-ピペリジニル $\}-3-$ ピリジニル $\}-1-$ メチルー1, 5-ジヒドロー4 H-ピラゾロ[3,4-d]ピリミジンー4-オン;

3-シクロヘキシルー $6-\{6-[4-(i)]$ メチルアミノ)-1-iペリジニル]-2-iメトキシー3-iピリジニル]-1-iメチルー1, 5-iビドロー4 H -iピラゾロ[3,4-d]ピリミジン-4-iオン;

6-[6-(4-アミノー1-ピペリジニル) -2-メトキシー3-ピリジニル] -3-シクロヘキシルー1-メチルー1, <math>5-ジヒドロー4 H-ピラゾロ [3, 4-d] ピリミジン-4-オン;

 $N-\{1-[5-(3-\nu)\rho -1-\nu]-1-\nu\}$ $N-\{1-[5-(3-\nu)\rho -1-\nu]-1-\nu\}$

3-シクロヘキシルー6-(2-メトキシー6-スルファニルー3-ピリジニル) -1-メチルー1, 5-ジヒドロー4 H-ピラゾロ [3, 4-d] ピリミジ

ンー4ーオン;

 $5-(3-\nu)$ クロヘキシルー $1-\lambda$ チルー $4-\lambda$ キソー4, $5-\nu$ ビドロー1 Hピラゾロ [3, 4-d] ピリミジンー $6-\lambda$ トキシー2-ピリジンスルホニル クロリド;

 $3-シクロヘキシル-6-\{2-メトキシ-6-[(4-メチル-1, 4-ジアゼパン-1-イル) スルホニル] <math>-3-ピリジニル\} -1-メチル-1, 5-ジヒドロ-4H-ピラゾロ [3, 4-d] ピリミジン-4-オン;$

 $1-\sqrt{2}$ $1-\sqrt{2}$

[0028]

本発明に係る式(IA)の化合物は、たとえば以下に示す方法によって合成することができる。

[0029]

【化3】

$$R^{2} \xrightarrow{N} C_{1} \xrightarrow{R^{1}-NHNH_{2}} R^{2} \xrightarrow{N} C_{1} \xrightarrow{R^{1}-NHNH_{2}} R^{2} \xrightarrow{N} C_{2} \xrightarrow{R^{1}-NHNH_{2}} R^{2} \xrightarrow{N} C_{2} \xrightarrow{R^{1}-NHNH_{2}} R^{2} \xrightarrow{N} C_{2} \xrightarrow{N} C$$

[0030]

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^4 、 R^5 、 R^6 および R^8 は前記定義のとおりであり、Lは C_1 ~3の低級アルキル基であり、Yは水酸基またはハロゲン原子、好ましくは塩素原子である。)

[0031]

本方法を実施するには、公知方法に従い、先ず、化合物(XI)から化合物(IX)を得る。この反応は、塩酸、硫酸などの無機酸水溶液類;ベンゼン、トルエンなどの芳香族炭化水素類;酢酸などの有機酸類;メタノール、エタノールなどのアルコール類あるいはこれらの混合物中、もしくは無溶媒中、室温~120℃にて化合物(X)に対し、1~2当量、好ましくは約1当量のR1NHNH2またはその塩を作用させ、反応終了後、無機塩基、例えば水酸化ナトリウムの水溶液を加え、水と混和しない有機溶媒で抽出し、全有機物を水、飽和食塩水にて

順次洗浄し、溶媒を留去することにより、目的化合物 (IX) を得ることができる。なお、必要であれば、再結晶などで精製することができる。

[0032]

出発原料である化合物(X)は市販の化合物、または公知の化合物を用いることができる。また、化合物(R_{1} NHNH2またはその塩)についても、市販の化合物または公知の化合物を用いることができるが、公知の方法(例えば、J.0 rg. Chem., 1981, 46, 5414-5415)に記載の方法により、容易に合成して得た化合物を用いることも可能である。

[0033]

次いで、得られた化合物(IX)から、公知方法に従って化合物(VIII)へ変換される。この反応は、例えば、トルエン、ベンゼンなどの芳香族炭化水素類、または無溶媒中、室温から還流温度にて化合物(IX)に対し1~5当量のオキシ塩化リン、塩化チオニルなどのハロゲン化試薬を作用させることにより実施することができる。反応終了後、溶媒を留去することによって、目的化合物(VIII)を得ることができる。

[0034]

得られた化合物(VIII)は、精製することなく、公知方法に従って、ニトロ基を導入した化合物(VII)へ変換される。この反応は、濃硫酸中、または無水酢酸中、-20~~室温にて硝酸を用いる反応で行うことができる。反応終了後、反応液を氷に注ぎ、析出した固体を濾取することによって、目的化合物(VII)を得ることができる。なお、必要であれば、再結晶などで精製することができる。

[0035]

 、必要であれば、カラムクロマトグラフィーなどで精製することができる。

[0036]

[0037]

次いで、得られた化合物(V)から公知方法に従って、化合物(III)を得る。この反応は、ニトロ基を還元反応により還元し、アミノ基にする方法であり、多くの方法により実施することができる。例えば、塩酸などの無機酸類中0℃~還流温度にて、化合物(V)に対して2~10当量の二塩化スズを作用させることにより実施することができる。反応終了後、水酸化ナトリウムなどの無機塩基で中和し、セライト濾過した後、濾液を水と混和しない有機溶媒で抽出し、抽出した有機溶媒層を水、飽和食塩水で順次洗浄し、溶媒を留去することにより目的化合物(III)を得ることができる。なお、必要であればカラムクロマトグラフィーなどで精製することができる。

[0038]

得られた化合物(III)から、公知方法に従って化合物(II)を得るのであるが、この反応は、アミン化合物(III)とカルボン酸成分(IV)から酸アミドを合成する方法であり、多くの方法で実施することができる。例えば、Yがハロゲン原子(好ましくは塩素原子)の場合には、不活性溶媒、例えばジクロロメタン中、0℃~室温にて、化合物(III)に対し1~5当量、好ましくは2.5当量の第3級アミン、例えばトリエチルアミンの存在下、化合物(III)に対し1~1.5当量好ましくは1.2当量の化合物(IV)を用いて、場合

[0039]

次いで、得られた化合物(II)から、ピリミジン環形成反応を行い、化合物(IA')へ変換する。この環化反応は、例えば、化合物(II)を水酸化ナトリウム、カリウム t ープトキシドまたは炭酸カリウムのような塩基を用いて、對管容器中、エタノールー水溶媒中、 $120\sim140$ ℃にて反応させることにより実施することができる。さらに、高沸点溶媒、例えば、メトキシエタノール中、カリウム t ープトキシドのような塩基を用い、 $120\sim140$ ℃にて反応させてもよい。反応終了後、水と混和しない有機溶媒にて希釈した後、水、飽和食塩水にて順次洗浄し、溶媒を留去することによって目的化合物(IA')を得ることができる。なお、必要であれば、カラムクロマトグラフィーまたは再結晶などで精製することができる。

[0040]

さらに官能基の変換反応に付し、化合物(IA')からm-クロロ安息香酸やマグネシウム モノパーオキシフタレートなどの過酸を用い、ジクロロメタンまたはクロロホルム中、0℃から室温で反応させ、化合物(IA'')に変換することができる。

[0041]

得られた化合物 (IA'') に対し、アミンをn-プチルリチウムなどで処理したリチウムアミドを作用させることによって、化合物 (IA''') に変換するこ

とができる。反応は、例えば、1,4ージオキサン、テトラヒドロフランなどのエーテル類中、化合物(IA'')に対し2~5当量のアミンに、-78~0℃にてアミンと当量のnープチルリチウムを滴下し、リチウムアミドとした後、化合物(IA'')を加え反応させることにより実施することができる。反応終了後、水を加え、水と混和しない有機溶媒にて希釈した後、水、飽和食塩水にて順次洗浄し、溶媒を留去することによって化合物(IA''')を得ることができる。

[0042]

なお、上記の反応で使用したカルボン酸成分(IV)は、例えば、以下に示す 方法によって合成することができる。

[0043]

【化4】

[0044]

(式中、L、Y、 R^4 および R^8 は前記定義のとおりであり、Xはハロゲン原子を示す。)

[0045]

本方法を実施するには、公知方法(Chem. Pharm. Bull., 48(12), 1847–1853(2000))に従い、化合物(XIII)から化合物(XIII)を得る。この反応は、N, Nージメチルホルムアミドなどの極性溶媒中、化合物(XIII)に対して約1当量のエタンチオールやベンゼンチオールなどのチオール類を、t–ブトキシカリウムなどの塩基で処理し、室温 \sim -30 $^{\circ}$ 、好ましくは \sim 30 $^{\circ}$ にて化合物(XIII)を作用させることにより実施することができる。反応終了後、水を加え、水と混和しない有機溶媒で抽出し、全有機物を水、飽和食塩水にて順次洗浄し、溶媒を留去することにより目的化合物(XII)を得ることができる。なお、必要であれば再結晶などで精製することができる。

[0046]

次いで、得られた化合物(XII)から公知方法に従って、化合物(XI)を得る。反応は、例えば、1,4ージオキサン、テトラヒドロフランなどのエーテル類中、化合物(XII)に対して、例えばナトリウムメチラートなどのアルコールの金属塩を少過剰加え、室温~還流温度で、化合物(XII)を加え反応させる。反応終了後、水を加え、水と混和しない有機溶媒にて希釈した後、水、飽和食塩水にて順次洗浄し、溶媒を留去することによって化合物(XI)を得ることができる。なお、必要であれば再結晶などで精製することができる。

[0047]

得られた化合物(XI)は、公知方法に従って化合物(IV)へ変換される。この反応は、エステルの加水分解反応であり、多くの方法で実施することができる。例えば、メタノールなどのアルコール類、水、あるいはそれらの混合溶媒中、水酸化ナトリウムなどの塩基を用い、室温から還流温度で反応を行うことができる。反応終了後、溶媒を濃縮し、塩酸などで中和することによって、化合物(IV)が得られる。

[0048]

以上で説明した製造方法に基づく反応は、すべて全く一般的なものであり、これらの実施のための適当な試薬および条件は、標準的教科書および後述の実施例を参考することにより直ちに確立することができる。

[0049]

また、本発明が提供する化合物(IA)で定義されるすべての化合物を調製することのできる別法、および変法もまた、当業者であれば明らかである。

[0050]

本発明が提供する式(IB)で示される化合物は、例えば、以下に示す方法によって合成することができる。

[0051]

【化5】

[0052]

(式中、 R^{1} 、 R^{2} 、 R^{3} および R^{4} は前記定義のとおりであり、Yは水酸基またはハロゲン原子、好ましくは塩素原子である。)

[0053]

本方法を実施するには、公知方法(例えば、J. Chem. Soc., Perkin Trans.1, 1996, 1545–1552)に従い、先ず、化合物(XX)から化合物(XIX)を得る。この反応は、塩化メチレンなどのハロゲン化炭化水素類;トルエン、ベンゼンなどの芳香族炭化水素類;ジエチルエーテル、テトラヒドロフランなどのエーテル類、またはこれらの混合物中、 $0\mathbb{C}$ ~室温にて、化合物(XX)に対し $2\sim2$.5 当量の水素化ナトリウム、水素化カリウムなどの水素化アルカリ金属、またはトリエチルアミンなどの3級アミンの存在下、化合物(XX)に対して $1\sim1$.5 当量の化合物(XXI)を作用させることにより実施することができる。反応終了後、水と混和しない有機溶媒にて希釈した後、水、飽和食塩水にて順次洗浄し、溶媒を留去することによって目的化合物(XIX)を得ることができる。必要であれば、カラムクロマトグラフィーなどで精製することができる。

[0054]

次いで、得られた化合物(XIX)から、公知方法(例えば、J. Chem. Soc.,

Perkin Trans. 1, 1996, 1545-1552) に従って化合物(XVIII)へ変換する。反応は、トルエン、ベンゼンなどの芳香族炭化水素類;テトラヒドロフラン、1, 4ージオキサンなどのエーテル類、またはこれらの混合物中、室温~還流温度にて、化合物(XIX)に対して5~10当量のジメチル硫酸などのメチル化試薬を用いる反応で実施することができる。反応終了後、水と混和しない有機溶媒にて希釈した後、水、飽和食塩水にて順次洗浄し、溶媒を留去することによって目的化合物(XVIII)を得ることができる。なお、必要であれば、カラムクロマトグラフィーなどで精製することができる。

[0055]

得られた化合物(XVIII)から、公知方法(例えば、J. Chem. Soc., Per kin Trans. l, 1996, 1545–1552)に従って、化合物(XVI)を得ることができる。この反応は、エタノールなどのアルコール類;テトラヒドロフラン、1, 4ージオキサンなどのエーテル類、またはこれらの混合物中、室温~還流温度にて、化合物(XVII)に対し1~1.5当量の化合物(XVII)を用いる反応で実施することができる。反応終了後溶、媒を留去することによって目的化合物(XVI)を得ることができる。なお、必要であれば、カラムクロマトグラフィーなどで精製することができる。

[0056]

次いで、得られた化合物(XVI)から、公知方法に従って化合物(XV)へ変換する。この反応はニトリル基の加水分解により酸アミドを合成する方法であり、多くの方法が実施することができる。例えば、水、またはエタノール、メタノールなどのアルコール類;ジエチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサンなどのエーテル類、あるいはこれらの混合液中、室温~100℃にて硫酸、塩酸などの触媒を作用させることにより実施することができる。反応終了後、反応液を弱アルカリ性にし、水と混和しない有機溶媒にて希釈した後、水、飽和食塩水にて順次洗浄し、溶媒を留去することによって目的の化合物(XV)を得ることができる。必要であれば再結晶などで精製することができる。

[0057]

得られた化合物(XV)から、公知方法に従って化合物(XIV)を得ること

ができる。一般に、Yがハロゲン原子(好ましくは塩素原子)の場合には、不活性溶媒、例えばジクロロメタン中、0℃~室温にて、化合物(XV)に対し1~5当量、好ましくは約2.5当量の第3級アミン、例えばトリエチルアミン存在下、化合物(XV)に対し1~2当量、好ましくは約1.4当量の化合物(IV)を用いて、場合により触媒、例えば4ージメチルアミノピリジンの存在下、行うことができる。また、第3級アミンの替わりに、ピリジンを溶媒として用いてもよい。また、Yが水酸基の場合には、不活性溶媒、例えばジクロロメタン中、0℃~室温にて、化合物(XV)に対し1~1.5当量、好ましくは約1.2当量の縮合剤、例えば1ーエチルー3~(3ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩存在下、化合物(XV)に対し1~1.5当量、好ましくは約1.2当量の化合物(IV)を用いて、場合により触媒、例えば4ージメチルアミノピリジンの存在下行うことができる。反応終了後、水と混和しない有機溶媒にて希釈した後、水、飽和食塩水にて順次洗浄し、溶媒を留去することによって目的化合物(XIV)を得ることができる。

[0058]

次いで、得られた化合物(XIV)は精製することなく次の反応に用い、ピリミジン環形成について公知(例えばJ.Med.Chem., 39 1635-1644(1996))の反応を用いて、目的とする化合物(IB)を得ることができる。この環化反応は、例えば、化合物(XIV)を水酸化ナトリウム、カリウム t ープトキシドまたは炭酸カリウムのような塩基を用いて、封管容器中、エタノールー水溶媒中、120~140℃にて反応させることにより行うことができる。さらに高沸点溶媒、例えば、メトキシエタノール中、カリウム t ープトキシドのような塩基を用い120~140℃にて反応させてもよい。反応終了後水と混和しない有機溶媒にて希釈した後、水、飽和食塩水にて順次洗浄し、溶媒を留去することによって、目的化合物(IB)を得ることができる。なお、必要であれば、カラムクロマトグラフィーまたは再結晶などで精製することができる。

[0059]

この上記した反応は、すべて全く一般的なものであり、これらの実施のための 適当な試薬および条件は、標準的教科書および後述の実施例を参考することによ



り直ちに確立することができる。したがって、化合物 (IB) で定義されるすべての化合物を調製することのできる別法および変法もまた、当業者であれば明らかである。

[0060]

【実施例】

以下に、試験例、実施例により、本発明を更に詳細に説明する。

本発明の化合物の合成およびそこで用いるための中間体を、後述する実施例で 詳しく説明する。

また、実施例で製造された本発明化合物およびその中間体の化学構造およびその同定データは、実施例の後に表としてまとめて示した。

なお、実施例における各化合物は、後記する表中において対応する実施例番号 として記載している。

[0061]

本発明の範囲はこれらの試験例、実施例によって限定されるものではないこと はいうまでもない。

以下の実施例で製造された本発明化合物のPDE7(VII型ホスホジエステラーゼ)阻害活性は、以下に示す試験例により確認された。

[0062]

試験例1. PDE7阻害活性測定法

PDE7 (VII型ホスホジエステラーゼ) を抑制する本発明化合物の能力を評価するために、Biochemical. Pharmacol., 48(6), 1219-1223 (1994) の方法を一部改変して、以下のアッセイを用いた。

[0063]

1) PDE7 (VII型ホスホジエステラーゼ) 活性画分を得た。すなわち、ヒト急性リンパ芽球様リンパ腫T細胞株であるMOLT-4 (ATCCから、ATCC番号CRL-1582として購入できる)を、10%ウシ胎児血清を含むRPMI1640培地で培養し、5×108個のMOLT4を得た。遠心分離により細胞を回収し、10mlの緩衝液A(25mMトリスーHCl、5mM 2-メルカプトエタノール、2mMベンズアミジン、2mM EDTA、0.1mM

4-(2-rミノエチル)ベンゼンスルフォニルヒドロクロリド、pH=7. 5)に懸濁した。ポリトロンホモジナイザーにより細胞をホモジナイズし、遠心分離(4 \mathbb{C} 、25,000G,10分間)後の上清をさらに超遠心分離(4 \mathbb{C} 、100,000G,60分間)することにより得られた上清を0.2 μ mフィルターで濾過することにより可溶性画分を得た。

[0064]

2)緩衝液Aで平衡化されたHiTrapQカラム($5m1 \times 2$)に、得られた可溶性画分を充填した。 $0 \sim 0$.8 M塩化ナトリウムの線形勾配液を含有する緩衝液A 300m1を用いてホスホジエステラーゼを溶離し、5m1分画 60本を回収した。各分画を c AMP代謝ホスホジエステラーゼ活性について検査した。各分画中 c AMPの代謝活性を有し、かつ 10μ Mロリプラム(I V型ホスホジエステラーゼ選択的阻害薬)および 10μ Mミルリノン(I I I 型ホスホジエステラーゼ選択的阻害薬)および 10μ Mミルリノン(I I I 型ホスホジエステラーゼ選択的阻害薬)により代謝活性を消失しない分画のうち、350m M塩化ナトリウム付近を中心とする活性ピークとして溶出される分画を集め、PD E 7 阻害活性を検査するための貯蔵溶液として使用した。

[0065]

[0066]

4) IC50は、PDE7の代謝活性を50%阻害する試験化合物濃度として、 各化合物について算出した。

[0067]

<u>各化合物のPDE7阻害活性</u>

上記測定法により測定され、ホスホジエステラーゼ7阻害活性の I C $_{50}$ 値が 0. 1μ M以下を確認した実施例番号の化合物を示す。

16, 17, 18, 20, 21, 22, 25, 26, 27, 28, 29, 32, 33, 36

さらに、上記の測定法により得られたホスホジエステラーゼ7阻害活性のIC 50値の具体例を以下に示す。

化合物 2 6 : I C $_{50} = 0$. 0 0 2 6 μ M

化合物 $32:IC_{50}=0.0032 \mu M$

[0068]

上記ホスホジエステラーゼ阻害活性試験の結果、本発明によるピリジニルピラ ゾロピリミジノン誘導体は、極めて良好なPDE7阻害効果を示すことが確認さ れた。

本発明化合物は、PDE7に選択的な阻害剤であり、他のホスホジエステラーゼイソ酵素に対し、10倍以上の選択性を有していた。このことから、他のイソ酵素に起因する副作用は少ないであろうことが予想された。

[0069]

例として、本発明化合物のPDE4(IV型ホスホジエステラーゼ)阻害活性は、以下に示す試験により確認された。

[0070]

<u>試験例2. PDE4阻害活性測定法</u>

PDE7を抑制する本発明化合物のPDE4抑制を評価するために、Biochemi cal. Pharmacol., 48(6), 1219-1223 (1994)の方法を一部改変して、以下のアッセイを用いた。

[0071]

1) PDE 4活性画分を得た。すなわち、3匹のBalb/cマウス(雌、12週齢)(日本クレアより購入できる)より得た肝臓を、30mlの緩衝液B(20mMビスートリス、5mM 2-メルカプトエタノール、<math>2mMベンズアミジン、2mM EDTA、0.1mM 4-(2-アミノエチル) ベンゼンスルフォニルヒドロクロリド、50mM酢酸ナトリウム、pH=6.5)に懸濁した。

ページ: 27/

ポリトロンホモジナイザーにより肝臓をホモジナイズし、遠心分離($4\mathbb{C}$ 、25,000G,10分間)後の上清をさらに超遠心分離($4\mathbb{C}$ 、100,000G,60分間)することにより得られた上清を0.2 μ mフィルターで濾過することにより、可溶性画分を得た。

[0072]

2)緩衝液Bで平衡化された $1 \times 10 \text{ cm}$ DEAEセファロースカラムに、得られた可溶性画分を充填した。 $0.05 \sim 1 \text{ M酢酸}$ ナトリウムの線形勾配液を含有する緩衝液B 120 m1 を用いてホスホジエステラーゼを溶離し、5 m1分画24本を回収した。各分画を c AMP代謝ホスホジエステラーゼ活性について、検査した。各分画中 c AMPの代謝活性を有し、かつ 30μ Mロリプラム(PDE4選択的阻害薬)により代謝活性を消失した分画のうち、620 m M酢酸ナトリウム付近を中心とする活性ピークとして溶出される分画を集め、PDE4阻害活性を検査するための貯蔵溶液として使用した。

[0073]

3) 試験化合物は所望の濃度を20mMトリス−HC1 (pH7.5)、1mM MgC12、100μM EDTA、330μg/mlウシ血清アルブミン、4μg/ml 5'ーヌクレオチダーゼ、0.1μCi 3H−cAMP (0.064μM cAMP) およびPDE4貯蔵溶液の含有している反応混合液中で25℃2時間反応させた。反応液に10mMへペス−Na (pH=7.0) に懸濁したQAE−セファデックスを加え5分間静置した後、上清を得てさらにQAE−セファデックスを加え5分間静置した後得られた上清中にある放射活性を測定した。

[0074]

4) IC50はPDE4の代謝活性を50%阻害する試験化合物濃度として、各化合物について算出した。

上記試験の結果、本発明化合物のホスホジエステラーゼ 4 に対する 1 C $_{5}$ $_{0}$ は、同一化合物のホスホジエステラーゼ 7 阻害作用に比べ、 1 $_{0}$ 倍以上弱い阻害活性であった。

上記の測定法で得られたホスホジエステラーゼ4に対するIC50値の具体例

を、以下に示す。

化合物 2 6 : I C $_{50} = 1$. $2 \mu M$

化合物 $32:IC_{50}=0$. $98\mu M$

[0075]

本発明の化合物は、PDE7を選択的に阻害することにより、細胞内cAMPレベルが高まり、さらにはT細胞の活性化を阻害することによって様々なアレルギー疾患、炎症・免疫疾患に有用である。すなわち、気管支喘息、慢性気管支炎、慢性閉塞性肺疾患、アレルギー性鼻炎、乾癬、アトピー性皮膚炎、結膜炎、変形性関節症、慢性関節リウマチ、多発性硬化症、全身性エリテマトーデス、炎症性腸炎、肝炎、膵炎、脳脊髄炎、敗血症、クローン病、移植における拒絶反応、GVH病、血管形成術後の再狭窄などに対する疾患の予防または治療剤として有用である。

[0076]

本発明の有効成分を医薬組成物、またはPDE7阻害剤として使用するには、本発明の化合物を1種類もしくは2種類以上を配合して、常法にしたがって投与方法に応じた剤形に製剤して用いれば良い。例えば、経口投与には、カプセル剤、錠剤、顆粒剤、細粒剤、シロップ剤、ドライシロップ剤等の剤形が例示され、非経口投与には、注射剤の他、坐薬、膣坐薬等の坐剤、噴霧剤等の経鼻投与剤、軟膏、経皮吸収性のテープ等の経皮吸収剤が例示される。

[0077]

本発明の化合物の臨床投与量は、投与する患者の症状、重症度、年齢、合併症の有無等によって異なり、また製剤によっても異なるが、経口投与の場合は、有効成分として、通常成人1日当り0.1~1000mg、好ましくは0.1~500mg、より好ましくは1~100mg、非経口投与の場合は、経口投与の場合の10分の1量~2分の1量を投与すればよい。これらの投与量は、患者の年齢、症状等により適宜増減することが可能である。

[0078]

更に、本発明化合物の毒性は低く、これらの化合物の安全性は高いと予想される。

[0079]

「実施例〕

次に、本発明の化合物の合成およびそこで用いるための中間体を、以下の実施例により説明する。なお、以下の実施例における化合物の化学構造及び同定データを後記の表中にまとめて示した。実施例の化合物は、表中の実施例番号と対応している。

[0080]

実施例1

2-シクロヘキシルー5-メチルー2、4-ジヒドロー3 H-ピラゾールー3-オン

アセト酢酸メチル14.5 ml (0.134 mol) とシクロヘキシルヒドラジン塩酸塩20.2 g (0.134 mol) の混合物を2時間120℃で撹拌し、次いで冷却した。反応液を4 M水酸化ナトリウム水溶液30 mlで中和し、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し減圧下溶媒を留去した。残渣にヘキサンを加え、析出した結晶を濾取することにより標記化合物19.0 g (79%) を得た。

[0081]

実施例2

5-クロロー1-シクロヘキシルー3-メチルー4-ニトロー1Hーピラゾール 実施例1で得た化合物9.3g(51.6mmol)にオキシ塩化リン10m 1(107mmol)を加え120℃で10時間撹拌した。次に反応液を室温に し、過剰のオキシ塩化リンを減圧下留去した。残渣に無水酢酸45mlを加えて 溶かし、この溶液に氷冷下発煙硝酸9mlをゆっくりと滴下した。同温度で2時 間撹拌した後、反応液を氷に注ぎ固体を濾取した。この固体をジクロロメタンに 溶かし、炭酸水素ナトリウム水溶液、水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリ ウムで乾燥し、減圧下溶媒を留去した。残渣をヘキサンから再結晶(ヘキサン) にて精製することにより標記化合物6.28g(50%)を得た。また、濾液を 減圧下留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エ チル=6/1)にて精製することにより、標記化合物4.21g(33%)を得 た。

[0082]

実施例3

<u>1-シクロヘキシルー3-メチルー4-ニトロー1H-ピラゾールー5-カルボニトリル</u>

実施例 2 で得た化合物 10.3g(42.4mmo1) のN,N-ジメチルホルムアミド90ml 溶液にシアン化ナトリウム 4.2g(84.9mmo1) を加え、80 で 1.5 時間撹拌した。次に反応液を室温にし、水を加え、ジクロロメタンで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し減圧下溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=6/1)にて精製し、標記化合物 9.18g(93%) を得た。

[0083]

実施例4

<u>4-アミノー1-シクロヘキシルー3-メチルー1H-ピラゾールー5-カルボニトリル</u>

実施例3で得た化合物1.0g(4.27mmo1)のメタノール10ml、 濃塩酸10mlの混合懸濁液に鉄粉1.2g(21.4mmol)を加え、2時間加熱還流した。次に反応液を室温にし、炭酸水素ナトリウム水溶液で反応液を 中和後セライトろ過した。濾液をジクロロメタンで抽出し、有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=7/1)にて精製し、標記化合物0.75g(87%)を得た。

[0084]

<u>実施例 5</u>

<u> 1ーシクロヘキシルー3ーメチルー4ーニトロー1Hーピラゾールー5ーカルボ</u> <u>キサミド</u>

実施例3で得た化合物9.0g(38.5mmol)のメタノール25ml溶液に、30%過酸化水素水溶液12ml、3M水酸化ナトリウム水溶液30ml

ページ: 31/

を加え、室温で1.5時間撹拌した。次に反応液を水で希釈し、ジクロロメタンで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下溶媒を留去することにより、標記化合物7.8g(80%)を得た。

[0085]

実施例 6

<u>4ーアミノー1ーシクロヘキシルー3ーメチルー1Hーピラゾールー5ーカルボ</u> <u>キサミド</u>

実施例5で得た化合物7.7g(30.6mmol)の濃塩酸180ml懸濁液に二塩化スズ2水和物27.6g(122mmol)を加え80℃で1.5時間撹拌した。次に反応液を室温にし、水酸化ナトリウム水溶液で中和した後、セライトろ過した。濾液をジクロロメタンで抽出し、有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル)にて精製し、標記化合物6.05g(89%)を得た。

[0086]

<u>実施例 7</u>

2-メトキシ-6-「(4-メチルフェニル) スルファニル] ニコチン酸

メチル 2-メトキシー6-(4-メチルベンジルチオ) ピリジン-3-カルボキシレート9.25g(31.96mmol)のメタノール80ml懸濁液に1N-水酸化ナトリウム水溶液38.36ml(38.36mmol)を加え1時間加熱還流した。次に反応液を室温に戻し、減圧下溶媒を濃縮後、水で薄め、2N-塩酸を加え、析出固体を集めることによって、標記化合物8.92g(定量的)を得た。

[0087]

<u> 実施例 8</u>

 $1-\sqrt{2}$ $1-\sqrt{2}$

実施例7で得た化合物3.03g(11mmol)の1,2-ジクロロエタン

30ml懸濁液に、塩化チオニル1.60ml(22mmol)を加え、1.5時間加熱還流した。次に反応液を室温にし、減圧下溶媒を留去することによって、薄黄色固体の酸クロリドを得た。

実施例6で得た化合物2.22g(10mmol)のクロロホルム30mlの溶液に、室温で上記酸クロリドのクロロホルム20ml溶液、トリエチルアミン3.48ml(25mmol)、ジメチルアミノピリジン5mgを加え、1晩攪拌した。次に反応液に水を加えた後、クロロホルムで抽出し、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下溶媒を留去し、薄黄色固体のアミド体を得た。

上記アミド体をメトキシエタノール50mlに懸濁し、カリウム t ープトキシド2.81g(25mmol)を加え、130 $\mathbb C$ で40 分間攪拌した。次に反応液を室温に戻し、減圧下溶媒を濃縮後、水で薄め、1 N - 塩酸 26 mlを加え、クロロホルムで抽出、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=3/1)にて精製し、標記化合物 3.64g(79%)を得た。

[0088]

実施例 9

 $1-\sqrt{2-x+2}-6-\sqrt{4-x+2}-2-x+2$ $\pm 2-x+2$ ± 2

実施例 8 で得た化合物 1. 5 g (3.25 mm o l) のジクロロメタン 4 0 m l 溶液に、0℃でm-クロロ過安息香酸 1.5 4 g (7.15 mm o l) を加え、2 時間攪拌した。次に反応液に飽和重曹水を加えた後、ジクロロメタンで抽出し、無水硫酸ナトリウムで乾燥、減圧下溶媒を留去し、標記化合物 1.75 g (定量的)を得た。この化合物は精製することなく次の反応に用いた。

[0089]

<u>実施例10</u>

2-[シクロヘキシル (ヒドロキシ) メチレン] マロノニトリル マロノニトリル3.96g (0.06mol) のテトラヒドロフラン60ml

溶液に、0 ℃で水素化ナトリウム 4.8 g(60 %油状懸濁物、0.12 mol)を 4 回に分けて加え、0 ℃で 30 分撹拌した。次にシクロヘキサンカルボン酸クロリドを滴下し、室温にて 30 分撹拌後、1 M塩酸 150 m 1 をゆっくりと加え、酢酸エチルで抽出した。次に、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下溶媒を留去した。残渣をジイソプロピルエーテルで再結晶を行い標記化合物 8.16 g(77%)を得た。

[0090]

実施例11

2-「シクロヘキシル(メトキシ)メチレン]マロノニトリル

実施例10で得た化合物2.64g(15mmol)の1,4ージオキサン24ml、水4mlの混合溶液に、室温で炭酸水素ナトリウム10gを加え、さらにジメチル硫酸10mlを5分間で滴下した。85℃で2.5時間加熱後、室温に戻し、水を加え、ジエチルエーテルで抽出し、硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=3/1)で精製し、標記化合物2.35(82%)を得た。

[0091]

<u> 実施例 1 2 - 1</u>

<u>5ーアミノー3ーシクロヘキシルー1ーメチルー1Hーピラゾールー4ーカルボニトリル</u>

実施例11で得た化合物2.3g(12.1mmo1)のエタノール20m1の溶液に、室温でメチルヒドラジン0.643m1(12.1mmo1)を加え、5時間加熱還流した。室温に戻し、減圧下溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(塩化メチレン/メタノール=<math>50/1)で精製し、標記化合物1.48g(60%)を得た。

[0092]

<u>実施例12-2</u>

<u>5-アミノー3ーシクロヘキシルー1ーメチルー1Hーピラゾールー4ーカルボニトリル</u>

窒素気流下、マロノニトリル17.2g(260mmol)のテトラヒドロフ

ラン260ml溶液に水素化ナトリウム20.8g(約60%油状懸濁物、520mmol)を0℃でゆっくりと加えた。次に同温度でシクロヘキサンカルボニルクロリド35ml(260mmol)滴下し、滴下後反応液を室温にし1.5時間撹拌した。次にこの反応液にジメチル硫酸30ml(312mmol)を加え、3時間加熱還流をし、その後氷冷下でトリエチルアミン17.4ml(125mmol)、メチルヒドラジン13.8ml(260mmol)を加え、1時間加熱還流した。反応液を室温にし、減圧下反応液を留去した後、残渣に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=30/1~20/1)で精製し、更に得られた粗結晶を再結晶(ヘキサン一酢酸エチル)にて精製し、標記化合物20.7(39%)を得た。また、母液をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=2/1)にて精製することで、標記化合物11.3g(21%)を得た。

[0093]

<u>実施例13</u>

<u>5-アミノー3-シクロヘキシルー1-メチルー1H-ピラゾールー4-カルボ</u> <u>キサミド</u>

実施例12で得た化合物25.3g(124mmo1)に氷冷下濃塩酸75m 1を加え、室温で15分間撹拌し、更に60℃で1時間撹拌した。次に反応液を 氷に注ぎ、水酸化ナトリウム水溶液で中和した後、ジクロロメタンで抽出した。 有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を留去し た。残渣を再結晶(酢酸エチル)にて精製し、標記化合物20.0g(73%) を得た。

[0094]

<u>実施例14</u>

3-シクロヘキシルー $6-\{2-x$ トキシー6-[(4-x)チルフェニル) スルファニル]-3-ピリジニル $\}-1-$ メチルー], 5-ジヒドロー4 H-ピラゾロ[3,4-d] ピリミジン-4-オン

実施例7で得た化合物2.70g(9.81mmol)の1,2-ジクロロエタン30ml懸濁液に、塩化チオニル1.43ml(19.6mmol)を加え、2時間加熱還流した。次に反応液を室温にし、減圧下溶媒を留去することによって、薄黄色固体の酸クロリドを得た。

上記酸クロリドのピリジン30ml溶液に実施例13で得た化合物1.82g(8.17mmol)、ジメチルアミノピリジン5mgを加え、室温で20時間 攪拌した。次に反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加えた後、クロロホルムで抽出し、有機層を水、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧下溶媒を留去し、薄黄色固体のアミド体を得た。

上記アミド体をメトキシエタノール 50m1 に懸濁し、カリウム t-7トキシド2. 30g(20.4mmol) を加え、140 で2時間攪拌した。次に反応液を室温に戻し、減圧下溶媒を濃縮後、水で薄め、1N 一塩酸 21m1 を加え、クロロホルムで抽出した。有機層を、水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ジクロロメタン/メタノール=100/1)にて精製し、さらにシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=2/1)にて精製し、さらに酢酸エチルから再結晶することにより、標記化合物 1.12g(30%) を得た。

[0095]

<u>実施例15</u>

実施例9において実施例8で得た化合物に代えて、実施例14で得た化合物を 用いた他は同様に反応を行い、標記化合物1.02g(87%)を得た。

[0096]

<u>実施例16</u>

1-シクロヘキシル-5-[2-メトキシ-6-(4-メチル-1-ピペラジニル) -3-ピリジニル] -3-メチル-1、<math>6-ジヒドロ-7H-ピラゾロ [4]

<u>. 3-d] ピリミジン-7-オン</u>

N-メチルピペラジン $134\mu1$ ($1.22\,\mathrm{mmo1}$)のテトラヒドロフラン $5\,\mathrm{ml}$ 溶液に、 $-30\,\mathrm{C}$ でn-プチルリチウムのヘキサン溶液 $779\mu1$ ($1.56\,\mathrm{M}$ ヘキサン溶液、 $1.22\,\mathrm{mmo1}$)を滴下し、同温度で、 $15\,\mathrm{分間}$ で攪拌した。次に、実施例9で得た化合物を $-30\,\mathrm{C}$ で加え、 $15\,\mathrm{分間}$ で攪拌した。水を加え、室温に戻し、酢酸エチルで抽出し、硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ジクロロメタン/メタノール=30/1)で精製し、標記化合物 $123\,\mathrm{mg}$ (93%)を得た。

[0097]

<u>実施例17</u>

1-シクロヘキシル-5-[2-メトキシ-6-(4-モルフォリニル)-3-ピリジニル]-3-メチル-1、<math>6-ジヒドロ-7 H-ピラゾロ [4, 3-d]ピリミジン-7-オン

実施例16においてNーメチルピペラジンに代えて、モルホリンを用いた他は同様に反応を行い、標記化合物72mg(56%)を得た。

[0098]

<u> 実施例18</u>

1-シクロヘキシル-5-[2-メトキシ-6-(4-メチル-1, 4-ジアゼパン-1-イル) -3-ピリジニル] -3-メチル-1, 6-ジヒドロ-7H-ピラゾロ <math>[4, 3-d] ピリミジン-7-オン

実施例16においてNーメチルピペラジンに代えて、Nーメチルホモピペラジンを用いた他は同様に反応を行い、標記化合物16mg(12%)を得た。

[0099]

実施例19

1-シクロヘキシル-5-(2-メトキシ-3-ピリジニル)-3-メチルー1、6-ジヒドロ-7H-ピラゾロ [4、3-d] ピリミジン-7-オン

実施例6で得た化合物200mg (0.90mmol) のジクロロメタン3m l溶液に、2ーメトキシニコチン酸165mg (1.08mmol)、1ーエチルー3ー (3ージメチルアミノプロピル) カルボジイミド塩酸塩207mg (1 ・08mmo1)を加え、室温で一晩攪拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、ジクロロメタンで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下溶媒を留去した。残渣にエタノール6ml、水酸化ナトリウム水溶液3mlを加え、9時間加熱還流した。反応液を室温に冷却後、水で希釈し、ジクロロメタンで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=2/1)にて精製し、さらに酢酸エチルーヘキサンの混合溶媒から再結晶することにより標記化合物78mg(26%)を得た。

[0100]

<u>実施例20</u>

3-シクロヘキシル-6-[2-メトキシ-6-(4-メチル-1-ピペラジニル)-3-ピリジニル]-1-メチル-1、<math>5-ジヒドロー4 H-ピラゾロ [3、4-d] ピリミジン-4-オン

実施例16において実施例9で得た化合物に代えて、実施例15で得た化合物を用いた他は同様に反応を行い、標記化合物86mg(65%)を得た。

[0101]

<u>実施例21</u>

3-シクロヘキシル-6-[2-メトキシ-6-(4-モルフォリニル)-3-ピリジニル]-1-メチル-1、<math>5-ジヒドロ-4H-ピラゾロ[3,4-d]ピリミジン-4-オン

実施例16においてN-メチルピペラジンに代えて、モルホリンを用い、実施例9で得た化合物の代わりに、実施例15で得た化合物も用いた他は同様に反応を行い、標記化合物58mg(45%)を得た。

[0102]

実施例22

3-シクロヘキシル-6-[2-メトキシ-6-(4-メチル-1, 4-ジアゼ パン-1-イル) -3-ピリジニル] -1-メチル-1, 5-ジヒドロ-4H-ピラゾロ<math>[3, 4-d]ピリミジン-4-オン

実施例16においてNーメチルピペラジンに代えて、Nーメチルホモピペラジンを用い、実施例9で得た化合物の代わりに、実施例15で得た化合物も用いた他は同様に反応を行い、標記化合物115mg(84%)を得た。

[0103]

<u>実施例23</u>

3-シクロヘキシル-6-[6-(1,4-ジオキサ-8-アザスピロ [4.5] デカー8-イル) <math>-2-メトキシー3-ピリジニル] -1-メチルー1,5-ジヒドロ-4 H-ピラゾロ [3,4-d] ピリミジン-4-オン

実施例16においてN-メチルピペラジンに代えて、1,4-ジオキサ-8-アザスピロ[4,5]デカンを用い、実施例9で得た化合物の代わりに、実施例15で得た化合物も用いた他は同様に反応を行い、標記化合物776mg(定量的)を得た。

[0104]

<u>実施例24</u>

3-シクロヘキシル-6-[2-メトキシ-6-(4-オキソー1-ピペリジニル)-3-ピリジニル]-1-メチル-1、<math>5-ジヒドロ-4 H-ピラゾロ[3、4-d] ピリミジン-4-オン

実施例23で得た化合物743mg(1.55mmol)のアセトン30ml、水3ml混合懸濁液にpートルエンスルホン酸1水和物353mg(1.86mmol)を加え、5時間加熱還流した。次に反応液を室温に戻し、溶媒を減圧下留去した。残渣に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、ジクロロメタンで抽出した。有機層を水飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下溶媒を留去した。残渣を酢酸エチルーエタノール混合溶媒から再結晶することにより、標記化合物405mg(93%)を得た。

[0105]

<u> 実施例25</u>

 $3-\sqrt{2}$ 0 $-\sqrt{2}$ 0

実施例 24 で得た化合物 120 m g (0. 28 m m o 1) のメタノール 3 m 1 懸濁液に、水素化ホウ素ナトリウム 12. 5 m g (0. 33 m m o 1) を加え、室温で 2. 5 時間攪拌した。次に反応液にアセトンを加え、減圧下溶媒を留去した。残渣に水を加え、ジクロロメタンで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、溶媒を留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ジクロロメタン/酢酸エチル= $2/1\sim1/2$)にて精製し、得られた粗結晶をエタノールから再結晶することにより、標記化合物 85 m g (70%) を得た。

[0106]

<u>実施例26</u>

3-シクロヘキシル-6- |2-メトキシ-6- |4-(メチルアミノ) -1- ピペリジニル]-3-ピリジニル|-1-メチル-1, 5-ジヒドロ-4H-ピラゾロ [3, 4-d] ピリミジン-4-オン

実施例 24 で得た化合物 120 m g (0.28 m m o 1) の 1,2 ージクロロエタン 2 m 1 懸濁液にメチルアミン 5 7 μ M (30 % エタノール溶液、0.55 m m o 1) 、酢酸 10 μ M および水素化トリアセトキシホウ素ナトリウム 8 7 m g (0.41 m m o 1) を加え、室温で 2 時間攪拌した。次に反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、ジクロロメタンで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下溶媒を留去した。残渣をアルカリ性シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ジクロロメタン/酢酸エチル/メタノール =10 =1

[0107]

<u>実施例27</u>

実施例26においてメチルアミンに代えて、ジメチルアミンを用いた他は同様に反応を行い、標記化合物103mg(80%)を得た。

[0108]

<u>実施例28</u>

実施例 24 でえた化合物 240 m g (0.55 mm o 1) に 4 Mアンモニアエタノール溶液 10 m 1、5 %パラジウムー炭素 24 m g を加え、水素置換し、24 時間室温、常圧で攪拌した。反応液をセライト濾過し、濾液を減圧下留去した。残渣をアルカリ性シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ジクロロメタン/酢酸エチル/メタノール=10/10/1)にて精製し、得られた粗結晶をエタノールから再結晶することにより、標記化合物 169 m g (70%) を得た。

[0109]

<u>実施例29</u>

 $N - \{1 - \lceil 5 - (3 - \nu \rho \Box \triangle + \nu \nu - 1 - \nu + \nu - 4 - \lambda + \nu - 4, 5 - \nu \nu + \nu - 1 - \nu + \nu - 4 - \lambda + \nu - 4, 5 - \nu \nu + \nu \nu + \nu \nu - 2 - \nu \nu$

実施例 28で得た化合物 80 m g (0.18 m m o 1) のジクロロメタン 2 m 1 溶液に無水酢酸 21 μ 1 (0.22 m m o 1) 、トリエチルアミン 38 μ 1 (0.28 m m o 1) を加え、室温で 1.5 時間攪拌した。次に反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、ジクロロメタンで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下溶媒を留去した。残渣をエタノールから再結晶することにより、標記化合物 79 m g (90%) を得た。

[0110]

<u> 実施例30</u>

実施例16においてNーメチルピペラジンに代えて、1,4ージオキサー8ーアザスピロ [4.5] デカンを用いた他は同様に反応を行い、標記化合物588

mg(86%)を得た。

[0111]

<u>実施例31</u>

1-シクロヘキシル-5-[2-メトキシ-6-(4-オキソー1-ピペリジニル) -3-ピリジニル] -3-メチルー1、<math>6-ジヒドロ-7H-ピラゾロ [4、3-d] ピリミジン-7-オン

実施例24において、実施例23で得た化合物に代えて実施例30で得た化合物を用いた他は同様に反応を行い、標記化合物255mg(50%)を得た。

[0112]

<u>実施例32</u>

1-シクロヘキシル-5-|2-メトキシ-6-[4-(メチルアミノ)-1-ピペリジニル $]-3-ピリジニル}-3-メチル-1$, 6-ジヒドロ-7H-ピラゾロ[4, 3-d] ピリミジン-7-オン

実施例26において、実施例24で得た化合物に代えて実施例31で得た化合物を用いた他は同様に反応を行い、標記化合物68mg(55%)を得た。

[0113]

実施例33

実施例26において、実施例24で得た化合物に代えて実施例31で得た化合物を、メチルアミンに代えてジメチルアミンを用いた他は同様に反応を行い、標記化合物102mg(94%)を得た。

[0114]

<u>実施例34</u>

3-シクロヘキシル-6-(2-メトキシ-6-スルファニル-3-ピリジニル) -1-メチル-1、<math>5-ジヒドロー4H-ピラゾロ[3,4-d] ピリミジン-4-オン

実施例15で得た化合物230mg (0.47mmol) のメタノール5ml

懸濁液に水硫化ナトリウム 100 m g を加え、 4 時間加熱還流した。冷後、反応液に 1 M 塩酸水溶液を加え、析出した固体を濾取した。得られた個体をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ジクロロメタン/メタノール= 20/1)にて精製し、標記化合物 132 m g(76%)を得た。

[0115]

<u>実施例</u>35

 $5-(3-\sqrt{3-2})$ $5-\sqrt{1-2}$ $5-\sqrt{1-2}$ $1-\sqrt{1-2}$ $1-\sqrt{$

実施例 34 で得た化合物 120 mg(0.32 mm o1)のアセトニトリル 3 m 1 懸濁液に硝酸カリウム 82 mg(0.81 mm o1)を加え、0 ℃下塩化スルフリル 65 μ 1 (0.81 mm o1)を加え、室温で 2 時間攪拌した。次に、反応液に氷水を加え、析出した不溶物を濾取することにより、標記化合物 114 mg(81%)を得た。

[0116]

実施例36

3-シクロヘキシル-6-|2-メトキシ-6-[(4-メチル-1, 4-ジア ゼパン-1-イル) スルホニル] <math>-3-ピリジニル|-1-メチル-1, 5-ジ ヒドロー4 H-ピラゾロ[3, 4-d] ピリミジン-4-オン

実施例 35で得た化合物 104 m g (0.24 mm o1) のジクロロメタン 2 m 1 溶液にN ーメチルホモピペラジン 35 μ 1 (0.29 mm o1) 、トリエチルアミン 83 μ 1 (0.59 mm o1) を加え、室温で 1 時間攪拌した。次に反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、ジクロロメタンで抽出した。有機層を水、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、減圧下溶媒を留去した。残渣をアルカリ性シリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル)にて精製し、得た粗結晶を酢酸エチルーへキサンから再結晶することにより、標記化合物 68 m g (56%) を得た。

[0117]

<u> 実施例37</u>

 $1-\frac{1}{2}$ 0 $-\frac{1}{2}$ 0 $-\frac$

実施例25において、実施例24で得た化合物に代えて実施例31で得た化合物を用いた他は同様に反応を行い、標記化合物73mg(60%)を得た。

[0118]

<u>実施例38</u>

1-シクロへキシルー5 - |2-メトキシー6- [(4-メチルフェニル) スルフィニル] <math>-3-ピリジニル|-3-メチルー1、6-ジヒドロー7 H-ピラゾロ [4, 3-d] ピリミジン- 7-オン

実施例 8 で得た化合物 1. 5 g (3.25 mm o 1) のジクロロメタン 3 0 m l 溶液に、0 \mathbb{C} でm - クロロ過安息香酸 701 m g (3.25 mm o 1) を加え、40分攪拌した。次に反応液に飽和重曹水を加えた後、ジクロロメタンで抽出し、無水硫酸ナトリウムで乾燥、減圧下溶媒を留去し、2 - ブタノンで再結晶することによって、標記化合物 1.0 g (64%) を得た。

[0119]

上記実施例で、製造された化合物の化学構造およびその同定データは、以下の 表にまとめて示した。

[0120]

【表1】

	1		T	
MS(FAB) (M+1) ⁺	181	244	235	205
1H-NMR	CDCl ₃ 1.21–1.36(1H, m), 1.39–1.52(2H, m), 1.71–1.98(7H, m), 2.09(3H, s), 3.20(2H, s), 3.95–4.02(1H, m)	CDCl ₃ 1.22-1.50(3H, m), 1.70-1.79(1H, m), 1.88- 2.01(6H, m), 2.54(3H, s), 4.23-4.33(1H, m)	CDCl ₃ 1.22-1.37(1H, m), 1.39-1.54(2H, m), 1.72-1.82(1H, m), 1.91-2.10(6H, m), 2.58(3H, s), 4.32-4.43(1H, m)	CDCl ₃ 1.18-1.31(1H, m), 1.32-1.48(2H, m), 1.66-1.75(1H, m), 1.79-2.03(6H, m), 2.16(3H, s), 3.33(2H, brs), 4.02-4.14(1H, m)
性状 融点(で) (再結晶溶媒)	無色固体 147.6–150.4	無色固体 104.8-105.2 (ヘキサン)	無色固体 109.0-110.2 (ヘキサン-酢酸) エチル)	淡黄色固体 85.5-87.0 (ヘキサン)
化学構造	Q Z Z	NO ₂	NO NO CN	NH ₂ NO CN
東 田 田 田 日 日 日 日 日 日 日 日 日 日 日 日 日 日 日 日	_	2	က	4

[0121]

【表 2 】

東施倒審中	化学構造	性状 融点(で) (再結晶溶媒)	1H-NMR	MS(FAB) (M+1) ⁺
လ	N NO ₂ N CONH ₂		CDCl ₃ 1.19-1.48(3H, m), 1.64-1.77(1H, m), 1.84-2.07(6H, m), 2.52(3H, s), 4.41-4.54(1H, m), 6.04(1H, brs), 6.77(1H, brs)	253
؈	NH ₂ N CONH ₂	無色固体 193~194 (酢酸エチル)	CDCI ₃ 1.18-1.31(1H, m), 1.38-1.52(2H, m), 1.63-1.74(1H, m), 1.79-2.01(6H, m), 2.21(3H, s), 2.80(2H, s), 5.18-5.29(1H, m)	223
7	HO N S	無色固体 174-175	CDCi ₃ 2.41(3H, s), 4.03(3H, s), 6.58(1H, d, J=8.1Hz), 7.26-7.31(2H, m), 8.14(1H, d, J=8.1Hz)	276
∞	S N O N N O N N O N O N O N O N O N O N	無色固体 165-168 1	CDCl ₃ 1.21–1.35(1H, m), 1.40–1.52(2H, m), 1.65–1.74(1H, m), 1.83–2.06(6H, m), 2.41(3H, s), 2.47(3H, s), 4.02(3H, s), 4.95–5.05(1H, m), 6.64(1H, d, J=8.3Hz), 7.23–7.27(2H, m), 7.47–7.51(2H, m), 8.56(1H, d, J=8.3Hz), 10.72(1H, brs)	462

[0122]

【表3】

	在状		
化学構造	融点(°C) (再結晶溶媒)	H-NMR (MS(FAB) (M+1) ⁺
N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	無色固体 213–215	CDCi ₃ 1.21-1.34(1H, m), 1.40-1.53(2H, m), 1.67-1.75(1H, m), 1.83-2.06(6H, m), 2.43(3H, s), 2.53(3H, s), 4.11(3H, s), 4.95-5.05(1H, m), 7.31-7.36(2H, m), 7.91-7.97(3H, m), 8.99(1H, d, J=8.0Hz), 10.63(1H, brs)	494
NO CO CO	徴黄固体 124-129 (ジインプロピル エーテル)	CDCl ₃ 1.12–1.41(3H, m), 1.45–1.58(2H, m), 1.68– 1.89(5H, m), 2.77–2.86(1H, m)	751
NO NO	微黄固体 5859	CDCI ₃ 1.12-1.51(5H, m), 1.66-1.85(5H, m), 2.77-	191
NH ₂	無色固体 (139-141 2	CDCl ₃ 1.20–1.41(3H, m), 1.48–1.62(2H, m), 1.65–1.73(1H, m), 1.77–1.85(2H, m), 1.88–1.97(2H, m), 2.57–2.66(1H, m), 3.58(3H, s), 4.13(2H, br-s)	205

[0123]

【表4】

	T	·		
MS(FAB) (M+1) ⁺	223	462	494	438
'H-NMR	CDCl ₃ 1.20–1.40(3H, m), 1.52–1.66(2H, m), 1.71–1.78(1H, m), 1.83–1.92(2H, m), 1.98–2.06(2H, m), 2.54–2.63(1H, m), 3.56(3H, s), 5.30(2H, br-s), 5.41(2H, br-s)	CDCl ₃ 1.27–1.49(3H, m), 1.67–1.87(5H, m), 1.94–2.02(2H, m), 2.41(3H, s), 3.01–3.12(1H, m), 3.90(3H, s), 4.02(3H, s), 6.65(1H, d, J=8.2Hz), 7.22–7.29(2H, m), 7.47–7.53(2H, m), 8.58(1H, d, J=8.2Hz), 10.62(1H, brs)	CDCl ₃ 1.22-1.50(3H, m), 1.66-1.88(5H, m), 1.93-2.04(2H, m), 2.44(3H, s), 3.01-3.11(1H, m), 3.97(3H, s), 4.11(3H, s), 7.31-7.39(2H, m), 7.91-8.00(3H, m), 9.41(1H, d, J=7.9Hz), 10.50(1H, brs)	CDCi ₃ 1.21-1.36(1H, m), 1.41-1.59(2H, m), 1.67-1.76(1H, m), 1.84-2.09(6H, m), 2.35(3H, s), 2.48-2.55(7H, s), 3.65-3.70(4H, m), 4.09(3H, s), 4.95-5.05(1H, m), 6.34(1H, d, J=8.7Hz), 8.58(1H, d, J=8.7Hz), 10.81(1H, brs)
性状 融点(°C) (再結晶溶媒)	無色固体 172-173.5	無色固体 181-183 (酢酸エチル)	無色固体 215-216.5	微黄色固体 213-215
化学構造	N NH2 CONH2	S N O HN O	O O N N N N N N N N N N N N N N N N N N	Z- -Z - O - T - O - T - O - O - O - O - O - O
東施例番号	13	14	51	16

[0124]

【表5】

MS(FAB) (M+1) ⁺	425), (), (), (),	340	438
1H-NMR	CDC! 3 1.22-1.35(1H, m), 1.41-1.57(2H, m), 1.67-1.75(1H, m), 1.84-2.08(6H, m), 2.52(3H, s), 3.59-3.64(4H, s), 3.80-3.85(4H, m), 4.09(3H, s), 4.95-5.05(1H, m), 6.34(1H, d, J=8.7Hz), 8.61(1H, d, J=8.7Hz), 10.80(1H, brs)	CDCl ₃ 1.22-1.36(1H, m), 1.41-1.57(2H, m), 1.67-1.75(1H, m), 1.84-2.07(8H, m), 2.39(3H, s), 2.51(3H, s), 2.54-2.59(2H, s), 2.70-2.75(2H, m), 3.65-3.72(2H, m), 3.81-3.88(2H, m), 4.08(3H, s), 4.94-5.04(1H, m), 6.23(1H, d, J=8.7Hz), 8.55(1H, d, J=8.7Hz), 10.82(1H, brs)	CDCl ₃ 1.21-1.38(1H, m), 1.44-1.58(2H, m), 1.68-1.79(1H, m), 1.85-2.09(6H, m), 2.55(3H, s), 4.19(3H, s), 4.98-5.09(1H, m), 7.13(1H, dd, J=4.9 and 7.7Hz), 8.31(1H, dd, J=1.9 and 4.9Hz), 8.83(1H, dd, J=1.9 and 7.7Hz), 10.86(1H, brs)	CDCl ₃ 1.26-1.51(3H, m), 1.68-1.87(5H, m), 1.95-2.03(2H, m), 2.35(3H, s), 2.46-2.54(4H, m), 3.01-3.11(1H, m), 3.64-3.74(4H, m), 3.92(3H, s), 4.09(3H, s), 6.35(1H, d, J=8.8Hz), 8.59(1H, d, J=8.8Hz), 10.65(1H, brs)
性状 融点(℃) (再結晶溶媒)	無色固体 220-223	無色固体 135-138	無色固体 172-174 (酢酸エチルー ヘキサン)	無色固体 229.5-232 (エタノール)
化学構造			N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	Z- -Z -Z -Z -Z -Z -Z -Z -Z -Z -Z -Z -Z -
実施例番号	17	82	19	50

[0125]

【表6】

無地面				
2	化学構造	性状 題点(C) (再結晶溶媒)	H-NMR (MS(FAB) (M+1) ⁺
21		緑黄色固体 251.5-255 (エタノール)	CDCl ₃ 1.26-1.51(3H, m), 1.69-1.88(5H, m), 1.96-2.04(2H, m), 3.01-3.11(1H, m), 3.60-3.69(4H, m), 3.78-3.86(4H, m), 3.92(3H, s), 4.09(3H, s), 6.34(1H, d, J=8.7Hz), 10.64(1H, brs)	425
23	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	無色固体 179.5~180.5	CDCl ₃ 1.28-1.51(3H, m), 1.68-1.87(5H, m), 1.96-2.09(4H, m), 2.39(3H, s), 2.52-2.61(2H, m), 2.69-2.79(2H, m), 3.01-3.11(1H, m), 3.63-3.77(2H, m), 3.80-3.96(2H, m), 3.91(3H, s), 4.08(3H, s), 6.24(1H, d, j=8.7Hz), 8.57(1H, d, j=8.7Hz), 10.65(1H, brs)	452
23		無色固体 232.5234	CDCl ₃ 1.28-1.50(3H, m), 1.69-1.89(9H, m), 1.95-2.05(2H, m), 3.01-3.11(1H, m), 3.73-3.83(4H, m), 3.92(3H, s), 4.00(4H, s), 4.08(3H, s), 6.39(1H, d, j=8.9Hz), 10.65(1H, brs)	481
24		無色固体 C 284-286 2 (酢酸エチルー 3 エタノール)	CDCl ₃ 1.28-1.51(3H, m), 1.68-1.88(5H, m), 1.96- 2.05(2H, m), 2.53-2.62(4H, m), 3.01-3.11(1H, m), 3.93(3H, s), 3.98-4.07(4H, m), 4.12(3H, s), 6.45(1H, d, J=8.8Hz), 8.66(1H, d, J=8.8Hz), 10.62(1H, brs)	12

[0126]

【表7】

	性状		
化学構造	融点(で) (再結晶溶媒)	'H-NMR	MS(FAB) (M+1)+
HO O HN O O O O O O O O O O O O O O O O	無色固体 205-206.5 (エタノール)	CDCl ₃ 1.28-1.50(3H, m), 1.53-1.65(2H, m), 1.69-1.88(5H, m), 1.94-2.04(4H, m), 3.00-3.10(1H, m), 3.30-3.40(2H, m), 3.92(3H, s), 3.94-4.03(1H, m), 4.06-4.17(2H, m), 4.09(3H, s), 6.38(1H, d, J=8.8Hz), 10.65(1H, brs)	439
	無色固体 202-203.5 (酢酸エチルー ヘキサン)	CDCl ₃ 1.28-1.63(5H, m), 1.68-1.87(5H, m), 1.93-2.03(4H, m), 2.47(3H, s), 2.60-2.71(1H, m), 3.00-3.13(3H, m), 3.91(3H, s), 4.08(3H, s), 4.29-4.39(2H, m), 6.36(1H, d, J=8.8Hz), 8.57(1H, d, J=8.8Hz), 10.66(1H, brs)	452
	無色固体 178.5-180 (エタノール)	CDCi ₃ 1.28-1.58(5H, m), 1.68-1.88(5H, m), 1.90-2.03(4H, m), 2.30(6H, s), 2.38-2.48(1H, m), 2.91-3.11(3H, m), 3.91(3H, s), 4.08(3H, s), 4.40-4.50(2H, m), 6.36(1H, d, J=8.8Hz), 8.57(1H, d, J=8.8Hz), 10.65(1H, brs)	466
N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	無色固体 206-208.5 (エタノール)	CDCl ₃ 1.27–1.66(5H, m), 1.69–1.87(5H, m), 1.90–2.04(4H, m), 2.93–3.11(4H, m), 3.92(3H, s), 4.03(3H, s), 4.31–4.40(2H, m), 6.37(1H, d, J=8.8Hz), 8.57(1H, d, J=8.8Hz), 10.65(1H, brs)	438

[0127]

【表8】

AS(FAB) (M+1) ⁺				
MS(FAB) (M+1)	480	481	437	452
1 H-NMR	CDCl ₃ 1.24–1.50(5H, m), 1.69–1.88(5H, m), 1.94–2.11(4H, m), 1.98(3H, s), 3.01–3.15(3H, m), 3.92(3H, s), 4.01–4.14(1H, m), 4.08(3H, s), 4.33–4.42(2H, m), 5.30–5.39(1H, m), 6.37(1H, d, J=8.8Hz), 8.58(1H, d, J=8.8Hz),	CDCl ₃ 1.21-1.36(1H, m), 1.41-1.56(2H, m), 1.65-1.80(5H, m), 1.84-2.06(6H, m), 2.51(3H, s), 3.75-3.80(4H, m), 4.00(4H, s), 4.08(3H, s), 4.94-5.04(1H, m), 6.38(1H, d, J=8.8Hz), 8.57(1H, d, J=8.8Hz), 10.81(1H, brs)	CDCl ₃ 1.22-1.36(1H, m), 1.42-1.56(2H, m), 1.69-1.77(1H, m), 1.85-2.10(6H, m), 2.52(3H, s), 2.55-2.61(4H, m), 3.97-4.03(4H, m), 4.12(3H, s), 4.94-5.04(1H, m), 6.45(1H, d, J=8.7Hz), 8.66(1H, d, J=8.7Hz), 10.77(1H, brs)	CDCl ₃ 1.20-1.42(5H, m), 1.66-1.74(1H, m), 1.83-2.06(8H, m), 2.47(3H, s), 2.51(3H, s), 2.60-2.69(1H, m), 3.00-3.09(2H, m), 4.08(3H, s), 4.28-4.36(2H, m), 4.94-5.04(1H, m), 6.36(1H, d, J=8.8Hz), 8.56(1H, d, J=8.8Hz), 10.82(1H, brs)
性状 融点(°C) (再結晶溶媒)	無色固体 253.5-255.5 (エタノール)	微黄色固体 230-232	無色固体 277-278 (酢酸エチルーエ タノール)	無色固体 185-189 (酢酸エチルージ インプロピル エーテル)
化学構造	HZ N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	O O O O O O O O O O O O O O O O O O O		IX N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
政施例 番中	59	30	33	32

[0128]

【表9】

化学構造	---------------------------------------	柱状 融点(℃)	H-NMR	MS(FAB)
		(再結晶溶媒)		(M+1)
		無色固体 230-231 (エタノール-酢 酸エチル)	無色固体 CDC1 3 1.22-1.36(1H, m), 1.42-1.58(4H, m), 1.66-230-231 1.75(1H, m), 1.83-2.08(8H, m), 2.30(6H, s), 2.36-2.46(1H, 上タノールー酢 m), 2.51(3H, s), 2.89-2.39(2H, m), 4.08(3H, s), 4.39-10.05(1H, m), 6.36(1H, d, j=8.8Hz), 10.82(1H, ms)	466
HO HAN DO		無色固体 184(分解)	CDCl ₃ 1.28–1.51(3H, m), 1.69–1.91(5H, m), 1.98–2.09(2H, m), 3.03–3.17(1H, m), 3.96(3H, s), 4.15(1H, s), 4.17(3H, s), 7.02(1H, d, J=8.1Hz), 8.65(1H, d, J=8.1Hz), 10.62(1H, brs)	372
		淡黄色固体 229-232	CDCl ₃ 1.28-1.52(3H, m), 1.68-1.90(5H, m), 1.98-2.06(2H, m), 3.04-3.15(1H, m), 3.99(3H, s), 4.33(3H, s), 7.87(1H, d, J=7.8Hz), 9.12(1H, d, J=7.8Hz), 10.54(1H, brs)	438
		※黄色固体 (6 153.5~155.5 (酢酸エチルー 3 ヘキサン) 」	CDCl ₃ 1.22-1.51(3H, m), 1.60-2.04(9H, m), 2.37(3H, s), 2.61-2.72(4H, m), 3.02-3.15(1H, m), 3.53-3.67(4H, m), 3.98(3H, s), 4.22(3H, s), 7.74(1H, d, J=7.8Hz), 9.00(1H, d, J=7.8Hz), 10.56(1H, brs)	516

[0129]

【表10】

•	化学構造	性状 融点(で) (再結晶溶媒)	¹ H-NMR	MS(FAB) (M+1) ⁺
122 C	N N OH	無色固体 217-220	CDCl ₃ 1.20–1.35(1H, m), 1.42–1.64(4H, m), 1.68–1.75(1H, m), 1.83–2.08(8H, m), 2.51(3H, s), 3.27–3.35(2H, m), 3.94–4.02(1H, m), 4.09(3H, s), 4.08–4.17(2H, m), 4.94–5.04(1H, m), 6.38(1H, d, j=8.8Hz), 8.57(1H, d, j=8.8Hz), 10.81(1H, brs)	439
22	0-%	無色結晶 231-233 (2-ブタノン)	CDCl ₃ 1.21-1.34(1H, m), 1.41-1.57(2H, m), 1.69-1.76(1H, m), 1.85-2.06(6H, m), 2.37(3H, s), 2.52(3H, s), 4.11(3H, s), 4.95-5.06(1H, m), 7.27(2H, d, J=8.1Hz), 7.67(2H, d, J=8.1Hz), 7.84(1H, d, J=8.0Hz), 8.96(1H, d, J=8.0Hz), 10.59(1H, brs)	478
		J		
		·		

[0130]

【発明の効果】

本発明のピリジニルピラゾロピリミジノン誘導体は、PDE7を選択的に阻害

ページ: 54/E

する作用を有し、これによって、細胞内 c AMPレベルが高まり、さらにはT細胞の活性化を阻害することによって様々なアレルギー疾患、炎症・免疫疾患の予防および治療に有用である。また、本発明のピリジニルピラゾロピリミジノン誘導体はPDE 7を選択的に阻害するため、他のPDEに対する影響が少なく、医薬として使用した場合の副作用の低減が期待される。

ページ: 1/E

【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 PDE7を選択的に阻害する作用を有し、これによって、細胞内 c A MPレベルが高まり、さらにはT細胞の活性化を阻害することによって様々なアレルギー疾患、炎症・免疫疾患の予防および治療に有用である化合物の提供。

【解決手段】 下記の式、(IA)または(IB):

【化1】

で表されるピリジニルピラゾロピリミジノン誘導体であり、特に、 R^1 がシクロヘキシル基またはシクロヘプチル基であり、 R^2 がメチル基であり、 R^3 が基: $-NR^5R^6$ または $-S(O)_0\sim_2$ であり、 R^4 がメトキシ基またはエトキシ基であるピリジニルピラゾロピリミジノン誘導体。

【選択図】 なし

ページ: 1/E

認定・付加情報

特許出願の番号

特願2003-170094

受付番号

50300997646

書類名

特許願

担当官

金井 邦仁

3072

作成日

平成15年 6月19日

<認定情報・付加情報>

【提出日】

平成15年 6月13日



特願2003-170094

出願人履歴情報

識別番号

[503062312]

1.変更年月日 [変更理由]

2003年 2月14日

住 所 氏 名

新規登録 東京都千代田区麹町五丁目7番地2

第一サントリーファーマ株式会社



特願2003-170094

出 願 人 履 歴 情 報

識別番号

[500422182]

1. 変更年月日 [変更理由] 住 所

氏 名

2003年 3月17日

名称変更

大阪府三島郡島本町若山台1丁目1番1号 株式会社第一サントリー生物医学研究所